# MANUFACTURE OF POLYURETHANE LENS

Patent Number:

JP3281312

Publication date:

1991-12-12

Inventor(s):

KAMISAKA MASAHISA; others: 01

Applicant(s):

**HOYA CORP** 

Requested Patent:

**JP3281312** 

Application Number: JP19900083829 19900330

Priority Number(s):

IPC Classification:

B29C39/02

EC Classification:

Equivalents:

JP1891235C, JP6020752B

#### Abstract

PURPOSE:To manufacture a polyurethane lens, by a method wherein specific phoosphoric monoester and phosphoric diester are added to a monomer mixture of polyisocyante and polythiol, which is castpolymerized within a molding tool.

CONSTITUTION: A molding mixture is prepared by compounding a monomeric mixture of polyisocyanate and polythiol with phosphoric monoester shown by formula I (R1 shows a 1-10C alkyl group and n1 shows 1 or 2) and phosphoric diester shown by formula II (R2, R3 show the 1-10 alkyl group and n2, n3 show 1 or 2). Then the molding mixture is cast-polymerized within a molding tool for manufacturing of a plastic lens and a polyurethane lens is manufactured. About 5-40 deg.C is suitable for the initial temperature of the foregoing cast- polymerizing temperature and it is suitable to raise a temperature up to about 100-130 deg.C in about 10-70 hours.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

# ⑲ 日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

#### ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-281312

⑤Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

**3公開** 平成3年(1991)12月12日

B 29 C 39/02 B 29 K 75:00 105:32

6639-4F

B 29 L 11:00

4F

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全9頁)

60発明の名称

ポリウレタンレンズの製造方法

②特 願 平2-83829

頤 平2(1990)3月30日 220出

@発 明 者 上 坂 昌 久

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホーヤ株式会社内

@発明者 見 浩

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホーヤ株式会社内

ホーヤ株式会社 の出 願

東京都新宿区中落合2丁目7番5号

弁理士 中村 静男 個代 理 人

1.発明の名称

ポリウレタンレンズの製造方法

### 2.特許請求の範囲

(1) ポリイソシアネートとポリチオールとを含む 単量体混合物をプラスチックレンズ製造用成形 型内で注型重合させてポリウレタンレンズを製

造する方法において、上記単量体混合物に

$$R_1 - O + CH_2 - CH_2 - O + P \qquad (I)$$

(式中、R: は炭素数1~10のアルキル基で あり、n1 は1又は2である。)

で示される1種または2種以上のリン酸モノエ ステルと、

一般式(Ⅱ)

 $R_{\ell} - O \leftarrow CH_{\ell} - CH_{\ell} - O \xrightarrow{n} \stackrel{Q}{\underset{r}{\longleftarrow}} P - OH$ R3 -0-(CH2 - CH2 - 0)

(式中、R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>は同一又は異なる、炭素数 1~10のアルキル基であり、ne, ng は1 又は2である。)

で示される1種または2種以上のリン酸ジエス テルと

を添加することを特徴とするポリウレタンレン ズの製造方法。

3.発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明はポリウレタンレンズの製造方法に関す る。本発明の方法により得られたポリウレタンレ ンズは眼鏡用レンズ、カメラ用レンズ等の各種光 学用レンズとして用いられる。

#### [従来技術]

近年国内外において、眼鏡用レンズとしてプラスチック製のものの需要が高まっている。近年用いられているプラスチックレンズ材料としては、ジエチレングリコールピスアリルカーボネート(以下DACと略称する)を注型重合したものが一般に使用されている他、ポリメチルメタクリレート、ポリスチレン、ポリカーボネート等を射出成形したものが一部に使用されている。

DAC樹脂製レンズの特徴として、ガラスに比べ軽く、割れにくく、染色性が優れているといったメリットがあり、現在の大型フレームにカラーレンズを組合せるというファッション性豊かなニーズに対応できるものである。

しかしながら、DAC樹脂は屈折率(以下 $N_D$ と略称する)が1.500であり、クラウンガラスの $N_D$ 1.523に比べ低い為、強度レンズになると、レンズの厚みが大きくなり、特に強度レンズを必要とするユーザーからはあまり好まれていない。

点を解消するために、離型剤を成形型に塗布せず に単量体混合物に添加した後、注型重合すること も試みられている。

このような単体混合物に添加される離型剤として、特開平1-163012号公報及び特開昭64-45611号公報にはジイソプロピルアシッドホスフェート、ジブチルアシッドホスフェート、ジエチルアシッドホスフェート、ブチルアシッドホスフェートなどの酸性リン酸アルキルエステルが開示されている。

### [発明が解決しようとする課題]

しかしながら、特開平1-163012号公報 及び特開昭64-45611号公報に開示されて いるジイソプロピルアシッドホスフェート、ジブ チルアシッドホスフェート、ジエチルアシッドホ スフェート、ブチルアシッドホスフェートなどの 酸性リン酸アルキルエステルを、ポリイソシアネ ートとポリチオールとを含む単量体混合物に添加 し、ポリウレタンレンズを製造した場合、得られ たポリウレタンレンズは、時間とともに吸水し、 DAC樹脂レンズの上記の欠点を改良する試みとして、例えば特開昭60-217229号公報には、ポリイソシアネートと疏黄原子含有ポリオールの共重合体が、また特開昭60-199016号公報には、ポリイソシアネートとポリチオールとの共重合体が提案されている。これらのポリウレタンレンズは $N_D$ が1. 56~1. 64と高く、比重が1. 22~1. 44と小さいので特に薄くて軽い眼鏡用レンズとしては好適である。またこれらのポリウレタンレンズは本来耐衝撃性及び染色性にも優れている。

しかしながら、これらのポリウレタンレンズを 注型重合により製造する際に、レンズの離型性を 良くするために注型用のガラス型や金属型にシリ コン系又はファ素系離型剤を塗布する為、レンズ 表面に離型剤が移行し、染色時の色ムラ、コーティング膜の膜ハゲを生じるという問題があり、工 程的にも成形型の離型処理を要し、使用後の成形 型の洗浄が長時間を要し好ましい方法ではない。

成形型に離型剤を塗布する上述の離型方法の欠

吸水量が多くなると、ポリウレタンレンズ内部に 白化が生じたり、ポリウレタンレンズ面が変形し やすくなるなどの問題を生じていた。

従って本発明の目的は、吸水性が少なく、経時変化による白濁、くもり、レンズ面の変形を生じにくく、しかも、コーティング膜の膜ハゲ等の欠点がないポリウレタンレンズを得ることができる新規なポリウレタンレンズの製造方法を提供することにある。

# [課題を解決するための手段]

本発明は、上述の目的を達成するためになされたものであり、ポリイソシアネートとポリチオールとを含む単量体混合物をプラスチックレンズ製造用成形型内で注型重合させてポリウレタンレンズを製造する方法において、上記単量体混合物に

(式中、 $R_1$  は炭素数 $1\sim10$ のアルキル基であり、 $n_1$  は1又は2である。)

で示される1種または2種以上のリン酸モノエス テルと、

# 一般式(II)

$$R_{1} - O \leftarrow C H_{1} - C H_{1} - O \rightarrow 0$$

$$R_{3} - O \leftarrow C H_{1} - C H_{1} - O \rightarrow 0$$

$$R_{3} - O \leftarrow C H_{1} - C H_{1} - O \rightarrow 0$$

(式中、R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> は同一又は異なる、炭素数1~10のアルキル基であり、n<sub>2</sub>, n<sub>3</sub> は1又は2である。)

 $(\Pi)$ 

で示される1種または2種以上のリン酸ジエステ ルと

を添加することを特徴とするポリウレタンレンズ の製造方法である。

上記一般式 (I) のリン酸モノエステルにおい  $TR_1$  を炭素数  $1 \sim 10$  のアルキル基に、また

n 1 を 1 又は 2 に限定したのは、得られるポリウレタンレンズが白濁しないようにするためである。

このような上記一般式(I)のリン酸モノエステルとして、

メトキシエチルアシッドホスフェート エトキシエチルアシッドホスフェート プロポキシエチルアシッドホスフェート ブトキシエチルアシッドホスフェート ペンタキシエチルアシッドホスフェート ヘキサキシエチルアシッドホスフェート オクタキシエチルアシッドホスフェート などが挙げられる。

また上記一般式 ( $\Pi$ ) のリン酸ジエステルにおいて $R_2$  および $R_3$  を炭素数 $1\sim10$ のアルキル基に、また $n_2$  および $n_3$  を1又は2に限定したのは、得られるポリウレタンレンズが白濁しないようにするためである。

このような上記一般式(Ⅱ)のリン酸ジエステ ルとして、

メトキシエチルーエトキシエチルアシッドホス フェート

メトキシエチループロポキシエチルアシッドホ スフェート

エトキシエチループロポキシエチルアシッドホ スフェート

エトキシエチループトキシエチルアシッドホス フェート

プロポキシエチループトキシエチルアシッドホ スフェート

ジ (メトキシエチル) アシッドホスフェート

ジ (エトキシエチル) アシッドホスフェート

ジ (プロポキシエチル) アシッドホスフェート

ジ (プトキシエチル) アシッドホスフェート

ジ (ペンタキシエチル) アシッドホスフェート

ジ (プトキシエトキシエチル) アシッドホス フェート

などが挙げられる。

本発明では、1種または2種以上の一般式(I) のリン酸モノエステルと1種または2種以上の一

般式(II)のリン酸ジエステルとを、ポリイソシ アネートとポリチオールとを含む単量体混合物に 添加するものである。

その理由は一般式(I)のリン酸モノエステルのみをポリイソシアネートとポリチオールとをウレタンレンズを製造した場合は、一般式(I)のリン酸モノエステルとポリイソシアネートとのの反応であり、また一般でに不透明物質を生成するためであり、ポリイソシアが起こりやすく、重合中に発泡したり、調合では、のリン酸ジエステルのみを、ポリイソシア・ルのみを、ポリインを含む単量体混合物にである。 加し、注型重合させてポリウレタンレンズ中にした場合は、得られるポリウレタンレンズであられるポリウレタンレンズのが生じるため好ましくないからである。

これら一般式 (I) のリン酸モノエステルと一般式 (II) のリン酸ジエステルの混合比は、重合中に発泡するのを防ぎ調合時に不透明物質を生成しにくくするために2:8~6:4が好ましく、また時間とともにポリウレタンレンズ内部に白化

を生じにくくするために3:7~5:5が特に好ましい。また一般式(I)、(II)で示されるリン酸エステルの添加量は、使用するポリイソシアネートとポリチオールを含む混合系のに対し、0:01~3重量%が好ましく、特に対し、0:05~1:5重量%である。リシーはしくは0:05~1:5重量%である。リシーはなるのが困難であり、これの添加量が3を超えるとレンズの白潤又は強型するのが困難であり、またリン酸エステルの添加量が3重量%を超えるとレンズの白潤又は弱合中の発泡又はゲル化を生じ、またポリウレタンレンズの透明性が低下することがあるからである。

しかしながら、他の重合条件等を考慮することにより、リン酸エステルの添加量が0.01重量 %未満の場合や3重量%を超える場合でも問題なく重合を行ない、得られたレンズを成形型から首 尾良く離型することができる可能性もあるので、

で示されるリン酸エステルの場合には前述したように時間とともに得られたポリウレタンレンズが 吸水することにより、ポリウレタンレンズ内部に 白化が生じたり、ポリウレタンレンズ面が変形し やすくなるため用いることは好ましくない。

本発明においてポリウレタンレンズを製造する
ための単量体として用いられるポリイソシアネー
トとしては特に限定はないが、トリレンジイソシ
アネート、ジフェニルメタンジイソシアネート、
ポリメリック型ジフェニルメタンジイソシアネー
ト、ナフチレンジイソシアネート、トリレンジイソシアネート、
イソホロンジイソシアネート、キシレンジイソシ
アネート、水添キシレンジイソシアネート、リジンジイソシアネート、トリフェニルメタントリイソシアネート、
フォスフェート、トランスーシクロへキサンー1、
4ージイソシアネート、ローフェニレンジイソシアネート、
アネート、テトラメチレンジイソシアネート、1.

上述のリン酸エステルの添加量範囲 0. 01~3 電量%は決定的なものではない。

尚一般式

$$(R_4 O) \xrightarrow{3-n} P \xrightarrow{(H)} n$$

(式中、 $R_4$  はアルキル基を示し、n は0  $\sim$  3の整数を示す)

で示される亜リン酸エステルの場合には、亜リン酸エステルの添加量及び分子構造に関係なくポリウレタンレンズを成形型から離型することができないため用いることは好ましくない。

また一般式

$$\begin{array}{c} R_5 & O \\ R_6 & O \end{array} \begin{array}{c} O \\ P - O H \end{array}$$

(式中、R<sub>5</sub>, R<sub>6</sub> Rは同一又は異なる、炭素数 1~8のアルキル基である)

6. 11-ウンデカントリイソシアネート、1. 8-ジイソシアネート-4-イソシアネートメチ ルオクタン、リジンエステルトリイソシアネート、 1.  $3, 6 - {4}$  カメチレントリイソシアネート、 ビシクロヘプタントリイソシアネート等のポリイ ソシアネート化合物及びそれらの化合物のアロフ ァネート変性体、ビュレット変性体、イソシアヌ レート変性体、ポリオール又はポリチオールとの アダクト変性体等があげられ、単独で用いてもよ いし、必要に応じて2種以上の混合物としてもよ い。その他公知のイソシアネート化合物を用いる ことができるが、主成分となるイソシアネート化 合物は2官能以上のものでなければならない。公 知の芳香族イソシアネート化合物にCL又はBr 等のハロゲン原子を導入しても良い。特に好まし いイソシアネート化合物としては、キシレンジイ ソシアネート、イソホロンジイソシアネート、ヘ キサメチレンジイソシアネートで代表される無黄 変型イソシアネート化合物があげられる。

本発明において、ポリウレタンレンズの製造の

ためにポリイソシアネートとの反応に供せられるポリチオールも特に限定されるものではなく公知のものを用いることができる。例えば、エタンジチオール、プロパンジチオール、プロパンジチオール、プタンジチオール、ペンタナオール、カクロペナカール、シクロペナカール、シクロペナカール、シクロペナカール、ファンチオール、ファンジチオール、ファンジチオール、ファンジチオール、ファンジチオール、ペンタエリスリトールテトラキス3ーメルカプトプロピオネート、ペンタエリスリトールがあげられるが、ペンタエリスリトール誘導体が特に好ましい。

また他のポリチオールとして、一般式(Ⅱ)

リコール、プロピレングリコール、グリセロブタンジオール、グリセロール、ペンタンジオール、ペンタントリオール、ヘキサンジオール、ヘキサントリオール、シクロヘキサンジオール、シクロヘキサントリオールなどが挙げられる。

またポリウレタンレンズの耐熱性などの物性を向上させるために、モノチオグリセロール、ジメルカプトプロパノール、1ーメルカプトメチルー1、1ージヒドロキシメチルプロパン、1、4ージメルカプトー2、3ーヒドロキシブタン、ペンタエリスリトールのメルカプト置換体、ソルビトールのメルカプト置換体等の単量体を任意的に加えることもできる。

ポリイソシアネートとポリチオールの混合割合はNCO/SH(モル比)で0.5~1.5の範囲が好ましく、特に好ましくは0.8~1.2の範囲である。NCO/SH比が0.5~1.5の範囲外にあると著しい重合度の低下を招き、耐熱性、耐衝撃性、表面硬度、面精度等重要な諸物性が低下する。

(式中、 $R_7$ ,  $R_8$  及び $R_9$  は同一又は異なる、 炭素数  $1 \sim 8$ のアルキル基である)

で示される、トリアジン環を有するポリチオールを用いることができる。このようなトリアジン環を有するポリチオールとして、トリス (2-メルカプトエチル) イソシアヌレート、トリス (3-メルカプト-n-プロピル) イソシアヌレート、トリス (2-メチル-3-メルカプト-n-プロピル) イソシアヌレート、トリス (2-ヒドロキシエチル) イソシアヌレート、トリス (2-ヒドロキシエチル) イソシンシアス (2-ヒドロキシエチル) イソシアヌル酸のメルカプトで酸エステル、トリス (ヒドロキシメチル) イソシアヌル酸のメルカプトで酸エステル・トリス (ヒドロキシメチル) イソシアヌル酸のメルカプトで酸エステル・トリス (ヒドロキシメチル) イソシアスル酸のメルカプトで酸エステル等があげられる。

また分散率などの物性向上のためにポリイソシ アネートとポリチオールとの混合物にポリオール を加えることも可能である。ポリオールの例とし て、例えば、エチレングリコール、ジエチレング

用いる重合触媒としては、ジプチルチンジラウレート、ジプチルチンジマレエート、ジブチルチンジクロライド、ジメチルチンジクロライド等スズ系化合物が好ましく用いられる。アミン系の触媒としては、トリエチレンジアミン、ペンタメチルジプロピレントリアミンなどが挙げられるが、着色、耐候性などを考慮すると、レンズ成形用触媒としては好ましくない。スズ系化合物を触媒して用いる場合、その添加量はポリイソシアネートとポリチオールおよびポリオールとの合計に対し、O. O1~O. 8重量%の範囲が好ましく、特に好ましくはO. O2~O. 2重量%である。

用いる単量体の反応性及び触媒活性によりその 範囲内で触媒の添加量を定めることが望ましい。 スズ系触媒の添加量が0.01重量%未満の場合 は著しい重合度の低下を招き、耐熱性、耐衝撃性、 表面硬度、面精度等重要な諸物性が低下し、0. 8重量%を超えると発泡を生じやすく、調合液の ポットライフが著しく短くなり好ましくない。

重合温度としては、初期温度は5~40℃の範

囲が好ましく10~70時間をかけ100~13 0℃に昇温すると良い。初期温度が5℃より低い と不必要に重合時間が長くなり、又初期温度が4 0℃より高いと得られたレンズは光学的に不均一 となりやすい。さらに最終温度が100℃未満で あると未反応物が残りやすく重合度も低くなり諸 物性が低下し、最終温度が130℃を超えると得 られたレンズが黄変してしまう。

ポリイソシアネートとポリチオールを含む単量体混合物には公知の添加剤を必要に応じ添加することができる。例えば光安定剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、滞電防止剤、消泡剤などがあげられる。さらに物性改良の目的でラジカル重合性モノマーとの共重合も可能である。上述のように、場合によりポリオールなどの水酸基含有単量体を少量用いることができるが、その場合NCO/SH+OH(モル比)が0.5~1.5の範囲でなければならない。

得られたポリウレタンレンズに対しては、公知 の方法で染色、研磨ならびにシリコン系又はアク

以下HOPBTと略す) 0.23重量部

注(1) : 一般式 (I) の化合物/一般式 (II) の化合物の混合比=4/6

注(2) : 0.35重量部は (m-XDI+PETMP) に対して0.15重量 %に相当する。

上記混合物を十分撹拌混合し、5 mm Hg下で60分脱気したものをガラス型とポリエチレン系ガスケットよりなる成形型中にて25℃にて5時間、40℃にて5時間、60℃にて7時間、80℃にて3時間、120℃にて2時間重合した後、成形型からポリウレタンレンズを取り出した。離型性は良好であり、レンズ及び成形型の破損はなった。得られたポリウレタンレンズ内部にははないた。のがなく、耐水性も優れていた。後加工においったりがなく、耐水性も優れていた。後加工においいったりによる反射防止コートを施をしたいのは米国FDA規格に合格する耐衝撃性を有するものであった(詳細は表-1を参照されたい)。

リル系ハードコート、無機又は有機物質による反射防止コートなどを施すことができ、さらに防暴 処理、撥水撥油処理等を施しても良い。

### [実施例]

以下実施例により本発明を更に説明する。

# 実施例1

- ・m-キシリレンジイソシアネート (以下m-XDIと略す) 100重量部
- ・ペンタエリスリトールテトラキスメルカプトプ ロピオネート (以下PETMPと略す)

130重量部

- ・モノブトキシエチルアシッドホスフェート(前記一般式(I)の化合物)と、
  - ジ (プトキシエチル) アシッドホスフェート (前記一般式 (II) の化合物) との混合物<sup>(1)</sup> 0. 35重量部<sup>(2)</sup>
- ・ジプチルチンジラウレート (重合触媒、以下 DBTLと略す) 0.11重量部
- ・2 (2′ーヒドロキシー5′ーtーオクチルフェニル)ベンソトリアソール(紫外線吸収剤、

# 実施例2

• m - X D I

100重量部

• PETMP

65重量部

1-チオグリセロール(以下TGと略す)

19重量部

- ・モノブトキシエチルアシッドホスフェートと ジ (ブトキシエチル) アシッドホスフェートと
- の混合物(1)

1. 47重量部(2)

• DBTL

0.02重量部

• HOPBT 0. 18重量部

注(1) : モノブトキシ体/ジプトキシ体の混 合比=4/6

注(2) : 1. 47重量部は (m-XDI+PETMP+TG) に対して0. 8 重量%に相当する。

とした他は実施例1と同様に行なった。その結果、表-1に示すように実施例1と同様の優れたポリウレタンレンズを得た。

# 実施例3

・イソホロンジソシアネート(以下IPDIと

略す)

100重量部

· PETMP

100重量部

・モノブトキシエチルアシッドホスフェートと
 ジ (ブトキシエチル) アシッドホスフェートとの混合物<sup>(1)</sup>
 0.42重量部<sup>(2)</sup>

・ジメチルチンジクロシイド 0.42重量部

注(1) :モノプトキシ体/ジプトキシ体の混

合比=4/6

注(2) : 0. 42重量部は(IPDI+

PETMP) に対して0. 20重量

%に相当する。

とした以外は実施例1と同様に行なったその結果、 表-1に示すように、実施例1と同様の優れたポ リウレタンレンズを得た。

### 実施例4

• m - X D I

95重量部

・トリレンジイソシアネート(以下TDIと略す) 5重量部

• PETMP

130重量部

・モノブトキシエチルアシッドホスフェートと

 ジ (ブトキシエチル) アシッドホスフェートとの混合物(1)

 0.35 重量部(2)

· DBTL

0.11重量部

· HOPBT

0.46重量部

注(1) : モノブトキシ体/ジブトキシ体の混 合比=4/6

注(2) : 0. 35重量部は (m-XDI+ TDI+PETMP) に対して0.

15重量%に相当する。

とした他は実施例1と同様に行なった。その結果、表-1に示すように、実施例1と同様の優れたポリウレタンレンズを得た。

### 実施例5

一般式(I)の化合物(モノブトキシ体)/一般式(II)の化合物(ジブトキシ体)の混合比を1:9とした他は、実施例1と同様に行なった。その結果、表-1に示すように、透明性がわずかに劣るものの、その他の物性は実施例1と同様のポリウレタンレンズを得た。

### 実施例6

一般式 (I) の化合物 (モノブトキシ体) /一般式 (II) の化合物 (ジブトキシ体) の混合比を 7:3とした他は、実施例1と同様に行なった。 その結果、表-1に示すように離型性および透明性はわずかに劣るものの、その他の物性は実施例 1と同様のポリウレタンレンズを得た。

### 比較例1

一般式(I)、一般式(II)の範囲に含まれないリン酸エステルとして酸性リン酸アルキルエステルであるジブチルアシッドホスフェートを離型剤として用い、ポリウレタンレンズの製造を行なった。すなわち、

• m - X D I

100重量部

· PETMP

130重量部

・ジブチルアシッドホスフェート

2. 3重量部

· DBTL

0.11重量部

· HOPBT

0.23重量部

を用い、実施例1と同様に重合を行なった。その

結果、表 - 1 に示すように、得られたポリウレタンレンズは眼鏡レンズとしての透明性は有するものの、耐水性が悪く、耐水性試験後、レンズ面の変形、白化が生じ、レンズとしての機能を損なうものであった。

### 比較例2

一般式(I)のリン酸エステルと一般式(I)リン酸エステルとを併用せずに一般式(I)のリン酸エステルであるプトキシエチルアシッドホスフェートのみを用いた以外は実施例1と同様に行なった。その結果、表-1に示すように得られたポリウレタンレンズに不透明物質が生成し、透明性において満足のいくものではなかった。

# 比較例3

一般式(I)のリン酸エステルと一般式(I) リン酸エステルとを併用せずに一般式(II)のリン酸エステルであるジ(ブトキシエチル)アシッドホスフェートのみを用いた以外は実施例1と同様に行なった。その結果、表−1に示すように得られたポリウレタンレンズにはくもりが生じてお り、透明性において満足のいくものではなかった。 比較例4

本発明のリン酸エステルの代りに亜リン酸エステルであるジブチルアシッドホスファイトを用いた以外は実施例1と同様に行なった。その結果、表-1に示すように離型性が悪くレンズをガラス型から離型できなかった。

(以下余白)

茭- 1

	単量体(重量部)	離型 剤(重量部)	腱型性	膜ハゲ	透明性	耐衝擊性	耐水性	N <sub>D</sub> / v <sub>D</sub>
	·m-XDI (100)	モノブトキシエチルアシッドホス						
実施例1	• PETMP (130)	フェート + ジ (ブトキシエチ   ル) アシッドホスフェート   [混合比4:6] (0.35)	0	0	0	0	0	1.59/36
実施例2	·m-XDI (100) ·PETMP (65) ·TG (19)	同上 [同 上] (1.47)	,o	0	0	0	0	1.59/36
実施例3	• IPDI (100) • PETMP (109)	同上 [同 上] (0.42)	0	0	0	0	0	1.54/45
実施例4	·m-XDI (95) ·TDI (5) ·PETMP (130)	同上 [同 上] (0.35)	0	0	0	0	0	1.59/35
実施例5	·m-XDI (100) ·PETMP (130)	同 上 [混合比1:9] (0.35)	0	0	Δ	0	0	1.59/36
実施例6	•m-XDI (100) •PETMP (130)	周 上 〔混合比7:3〕 (0.35)	Δ	0	Δ	0	0	1.59/36
比較例1	·m-XDI (100) ·PETMP (130)	ジブチルアシッドホスフェート (2.30)	0	0	0	0	0	1.59/36
比較例2	同上(同上)	ブトシアシッドホスフェート (0.35)	0	0	×	0	0	1.59/36
比較例3	同上间上)	ジプトキシアシッドホスフェート (0.35)	0	0	×	0	0	1.59/36
比較例4	同上(同上)	ジプチルアシッドホスファイト (2.30)	×					

#### 測定方法

- (1) 離型性については得られたレンズをガラス型 からはがす際、レンズ及びガラス型が破損する ことなく離型できるものを合格(0)とし、そ うでないものを不合格(×)とした。
- (2) 膜ハゲについては得られたレンズにシリコン ハードコート及び無機物質の反射防止コートを 施したものにナイフを用いて1 ■ 幅の碁盤の目 を入れ、ニチバン製セロハンテープをはり、勢 いよくテープをはがしてもコート膜が密着して いるものを合格(O)とし、そうでないものを 不合格(×)とした。
- (3) 透明性は得られたレンズを暗所にて螢光灯下で目視で観察し、レンズの曇り及び不透明物質の析出がないものを(O)とし、わずかにあるものを(△)、明らかにあるものを(×)とした。
- (4) 耐衝撃性はFDA規格により評価し、合格したものを(O) 印で表示し、そうでないものを不合格(×)とした。

- (5)  $N_D$  及び $\nu_D$  はアッベ屈折計を用いて測定した。
- (6) 耐水性は、85℃の温水中に100時間レンズを入れ、100時間後におけるレンズの透明性を集光器により判断した。白化、曇りが認められないものを合格(O)とし、そうでないものを不合格(×)とした。

なお表-1中の膜ハゲ、透明性、耐衝撃性、 $N_D$ 及び $\nu_D$ 欄において、評価が与えられていない箇所は、測定不能であることを示す。

### [発明の効果]

以上の様に本発明のポリウレタンレンズの製造方法によれば、経時変化によるポリウレタンレンズの白濁、くもり、レンズ面の変形を生じにくくし、さらに染色後の色ムラ、コーティング膜の膜ハゲを生じることなく、ND、レD値が高いレンズを得ることができる。

出願人 ホーヤ株式会社代理人 弁理士 中村 静男